
	شماره CAS : ۶۷-۶۴-۱	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : ۲۰۰-۶۶۲-۲	
	نام ماده : استن	
	فرمول شیمیایی : C3-H6-O	

اسامی مترادف : دی متیل فرمالدئید ، دی متیل کتال ، دی متیل کتن ، کتن پروپان ، بتا کتن پروپان ، متیل کتن ، پیرو ستریک اسید ، پیروستریک اتر	
TLV -TWA : 500 ppm	TLV STEL : 750 ppm
مشخصات فیزیکی	
نقطه جوش : ۵۶/۲ وزن مخصوص نسبی (آب - یک) : ۰/۷۹۱ فشار بخار (KPa at 25 C) : ۲۴ بو و شکل ظاهری : شفاف ، بی رنگ ، بوی نافذ مختصر ، مشخص و شیرین ، کمی بوی آروماتیک و بوی میوه می دهد.	
دمای خود آتش گیری : ۴۶۵ درجه سانتی گراد	نقطه اشتعال : ۱۸ درجه سانتی گراد
کمک های اولیه	اطفاء حریق
<p>در مواجهه استنشاقی : اگر علائم نمایان شد ، منبع مولد آلودگی یا فرد را به هوای آزاد برده ؛ اگر علائم باقی ماند به پزشک مراجعه نمایید.</p> <p>در مواجهه پوستی : سریعاً موضع آلوده را به مدت ۵ دقیقه با آب ولرم شستشو دهید تا آلودگی کاملاً برطرف شود.</p> <p>در مواجهه چشمی : سریعاً چشم های آلوده را در صورتی که پلک ها کاملاً باز است به مدت ۲۰ دقیقه شستشو داده تا آلودگی برطرف شود. به پزشک مراجعه شود.</p> <p>در مواجهه گوارشی : هرگز از راه دهان به فردی که بی هوش است چیزی نخورانید. دهان مصدوم را با آب شستشو دهید. فرد را وادار به استفراغ نکنید. به فرد مصدوم ۲۴۰ تا ۳۰۰ میلی لیتر آب با املاح معدنی رقیق بخورانید. اگر استفراغ خود به خود اتفاق افتاد فرد را به بغل خوابانده تا جلوی راه تنفسی فرد گرفته نشود سریعاً فرد را به اورژانس یا پزشک ببرید.</p>	<p>مواد خاموش کننده : کربن دی اکساید ، پودر خشک مواد شیمیایی ، فوم الکل ، فوم پلیمر</p> <p>.....</p> <p>روش و نحوه اطفاء حریق :-</p> <p>.....</p> <p>خطر آتش گیری : شدیداً قابل اشتعال است. این ماده در دمای اتاق سریعاً می سوزد. همچنین می تواند در محیط های بسته تجمع داشته باشد و خطر سمیت و اشتعال داشته باشد.</p>
واکنش ماده	
<ul style="list-style-type: none"> • ثبات / پلیمریزاسیون : پایداری معمولی دارد. مواجهه طولانی مدت این ماده با اشعه مستقیم آفتاب سبب تولید مونو اکسید کربن می شود. • مواد شیمیایی ناسازگار : عوامل اکسید کننده قوی (مثل برم ، تری اکسید کروم ، کلرید کروم ، اسید نیتریک و اسید سولفوریک و مخلوط های آن ، پرکلرات نیتروسیل یا پر منو سولفوریک اسید) ، پروکسید هیدروژن ، عوامل کاهنده قوی (مثل فسفر ، هیدراد های فلزی) ، هگزا کلرو ملامین یا تری کلرو ملامین ، حلال های هالوژنه ، قلیاهای مخلوط (مثل کلروفرم یا کلروبرم و پتاسیم هیدروکسید) ، پتاسیم تری بوت اکسید ، سولفور دی کلرید <p>.....</p>	

	شماره CAS : ۶۷-۶۴-۱	دانشگاه علوم پزشکی شیراز-دانشکده بهداشت گروه مهندسی بهداشت حرفه ای برگه اطلاعات ایمنی مواد (MSDS)
	شماره EINECS : ۲۰۰-۶۶۲-۲	
	نام ماده : استن	
	فرمول شیمیایی : C3-H6-O	

سایر اطلاعات خاص : به بسیاری از پلاستیک ها و لاستیک ها حمله می کند به خصوص آنهایی که دارای رایون هستند.	
راه های پیشگیری و حفاظت ویژه	
سایر موارد -	تجهیزات حفاظت فردی دستگاه تنفسی : - لباس کار : لباس سراسری مقاوم در برابر مواد شیمیایی دستکش : دستکش مقاوم در برابر مواد شیمیایی حفاظ چشم : گاگل یا حفاظ صورت (حداقل ۸ اینچ) کفش : کفش مقاوم در برابر مواد شیمیایی
خصوصیات انبار	
در جای خنک ، با تهویه محیطی مناسب و به دور از گرما ، منابع قابل احتراق و اشعه مستقیم خورشید انبار شوند.	
اثرات بلند مدت در برخی موارد صدمات ماندگار به قرنیه چشم	اثرات کوتاه مدت صدمه به قرنیه ، ناراحتی و ناخوشی پوستی ، خواب آلودگی مختصر در اثر خوردن. می تواند در هنگام خوردن یا استفرغ کردن وارد ریه ها شود. در صورت استنشاق ، گیجی ، احساسی شبیه مستی ، خواب آلودگی ، تهوع و استفرغ می تواند ایجاد شود. همچنین در غلظت های خیلی بالا ممکن است تحریکات غیر قابل تحمل بینی و گلو ، غش کردن ، کما و مرگ روی دهد.
ریخت و پاش /نشستی و جمع اوری ضایعات	
محیط آلوده را تا پاک شدن کامل آن محدود نمایید. کلیه منابع مشتعل و محترق را دور کرده و از داخل شدن این ماده به راه های آبی ، فاضلاب و محیط های بسته خودداری کنید. از نشت مواد خودداری کنید. مواد ریخته شده را با خاک ، شن ، ماسه و سایر موادی که با این ماده واکنش نمی دهند جمع نمایید. مایعات ریخته شده را توسط پمپ ضد حریق یا تجهیزات وکیوم کننده جمع کنید. در ظروف مناسب ، در بسته و برچسب دار بریزید. محیط را با آب شستشو دهید.	
اطلاعات زیست محیطی : قابل تبخیر است و زمانی که وارد خاک می شود قابل جذب است و تنزل بیولوژیکی دارد.	
روش دفع ضایعات : طبق قوانین محلی ، کشوری و منطقه ای عمل نمایید. مواد را در محل های مشخص شده دفن کرده یا آن ها را تحت روش های کنترل شده بسوزانید.	
حمل و نقل : این مواد شدیداً قابل احتراق و سمی (برای چشم محرک) هستند. قبل از حمل و نقل کنترل های مهندسی برای اپراتور ها و مهیا کردن کلیه لوازم ایمنی فردی مورد نیاز و استفاده از آن ها بسیار مهم است. افرادی که با این مواد کار می کنند باید نوع کار با این مواد و خطرات آن را آموزش ببینند.	

تهیه کننده : مرضیه کردی	تایید کننده : دکتر مهدی جهانگیری
--------------------------------	---